DIALOG(R) File 345: Inpadoc/Fam. & Legal Stat

(c) 2003 EPO. All rts. reserv.

11158466

Basic Patent (No, Kind, Date): JP 5101884 A2 930423 (No. of Patents: 001)

SEALING METHOD AND PATTERNING METHOD OF ORGANIC ELECTROLUMINESCENT

ELEMENT (English)

Patent Assignee: IDEMITSU KOSAN CO

Author (Inventor): HOSOKAWA CHISHIO; MATSUURA MASAHIDE; KUSUMOTO TADASHI

IPC: *H05B-033/04; H05B-033/10
CA Abstract No: 120(08)090356U
Derwent WPI Acc No: C 93-170265
JAP10 Reference No: 170450E000087

Language of Document: Japanese

Patent Family:

Patent No Kind Date Applic No Kind Date

JP 5101884 A2 930423 JP 91263467 A 911011 (BASIC)

Priority Data (No, Kind, Date):

JP 91263467 A 911011

DIALOG(R) File 347: JAP10

(c) 2003 JPO & JAPIO. All rts. reserv.

04110184

SEALING METHOD AND PATTERNING METHOD OF ORGANIC ELECTROLUMINESCENT ELEMENT

PUB. NO.:

05-101884 [JP 5101884 A]

PUBLISHED:

April 23, 1993 (19930423)

INVENTOR(s): HOSOKAWA CHISHIO, MATSUURA MASAHIDE, KUSUMOTO TADASHI

APPLICANT(s): IDEMITSU KOSAN CO LTD [330172] (A Japanese Company or

Corporation), JP (Japan)

APPL. NO.:

03-263467 [JP 91263467]

FILED:

October 11, 1991 (19911011)

INTL CLASS:

[5] H05B-033/04; H05B-033/10

JAPIO CLASS:

43.4 (ELECTRIC POWER -- Applications); 14.2 (ORGANIC

CHEMISTRY -- High Polymer Molecular Compounds); 44.6

(COMMUNICATION -- Television); 44.9 (COMMUNICATION -- Other)

JAPIO KEYWORD:ROO4 (PLASMA); RO42 (CHEMISTRY -- Hydrophilic Plastics); R125

(CHEMISTRY -- Polycarbonate Resins)

JOURNAL:

Section: E, Section No. 1416, Vol. 17, No. 450, Pg. 87,

August 18, 1993 (19930818)

ABSTRACT

PURPOSE: To develop a sealing method having high sealing effect for an organic electroluminescent element and patterning method with simple operation for an organic electroluminescent element.

CONSTITUTION: An external surface of an organic electroluminescent element is coated with a sealing film consisting of a moisture-proofing polymer film and an adhesive layer. After the external surface of the organic electroluminescent element is coated with the sealing film, it is patterned by cutting the upper part electrode of the element.

(19) 日本国特許庁 (JP)

(12) 公開特許公報(A)

FΙ

(11)特許出願公開番号

特開平5-101884

(43)公開日 平成5年(1993)4月23日

(51) Int.Cl.5

識別記号

庁内整理番号

技術表示箇所

H 0 5 B 33/04 33/10 8815-3K

8815-3K

審査請求 未請求 請求項の数10(全 58 頁)

(21)出願番号

特願平3-263467

(71)出願人 000183646

出光與産株式会社

東京都千代田区丸の内3丁目1番1号

(22)出願日 平成3年(1991)10月11日

(72)発明者 細川 地潮

千葉県袖ケ浦市上泉1280番地 出光興産株

式会社内

(72)発明者 松浦 正英

千葉県袖ケ浦市上泉1280番地 出光興産株

式会社内

(72)発明者 楠本 正

千葉県袖ケ浦市上泉1280番地 出光興産株

式会社内

(74)代理人 弁理士 大谷 保

(54) 【発明の名称】 有機エレクトロルミネツセンス素子の封止方法及びパターン化方法

(57)【要約】

【目的】 封止効果が優れた有機エレクトロルミネッセンス素子の封止方法及び操作が容易な有機エレクトロルミネッセンス素子のパターン化方法を開発すること。

【構成】 防湿性高分子フィルムと接着層により形成された封止フィルムを、有機エレクトロルミネッセンス素子の外表面上に被覆することを特徴とする有機エレクトロルミネッセンス素子の封止方法及び該封止フィルムを、有機エレクトロルミネッセンス素子の外表面上に被覆した後、素子の上部電極を切断するパターン化方法。

た。

1

【特許請求の範囲】

【請求項1】 防湿性高分子フィルムと接着層により形成された封止フィルムを、有機エレクトロルミネッセンス素子の外表面上に被覆することを特徴とする有機エレクトロルミネッセンス素子の封止方法。

【請求項2】 接着層が、熱可塑性樹脂である請求項1 記載の有機エレクトロルミネッセンス素子の封止方法。

【請求項3】 接着層の軟化点が120℃以下である請求項1記載の有機エレクトロルミネッセンス素子の封止方法。

【請求項4】 防湿性高分子フィルムが、含フッ素系フィルムを含むものである請求項1記載の有機エレクトロルミネッセンス素子の封止方法。

【請求項5】 防湿性高分子フィルムが、透湿性の小さいフィルムと吸水性ポリマーフィルムからなる積層体である請求項1記載の有機エレクトロルミネッセンス素子の封止方法。

【請求項6】 有機エレクトロルミネッセンス素子中に 層間絶縁膜を設け封止した請求項1記載の有機エレクト ロルミネッセンス素子の封止方法。

【請求項7】 防湿性高分子フィルムと接着層により形成された封止フィルムを、有機エレクトロルミネッセンス素子の外表面上に圧着した後、該素子の上部電極を切断することを特徴とする有機エレクトロルミネッセンス素子のパターン化方法。

【請求項8】 防湿性高分子フィルムと接着層により形成された封止フィルムを、有機エレクトロルミネッセンス素子の外表面上に圧着した後、該素子の上部電極を切断後、剥離することを特徴とする有機エレクトロルミネッセンス素子のパターン化方法。

【請求項9】 請求項7記載のパターン化方法によって パターン化された有機エレクトロルミネッセンス素子の 外表面上を、防湿性高分子フィルムと接着層により形成 された封止フィルムで被覆することを特徴とする有機エ レクトロルミネッセンス素子の封止方法。

【請求項10】 請求項8記載のパターン化方法によってパターン化された有機エレクトロルミネッセンス素子の外表面上を、防湿性高分子フィルムと接着層により形成された封止フィルムで被覆することを特徴とする有機エレクトロルミネッセンス素子の封止方法。

【発明の詳細な説明】

[0001]

【産業上の利用分野】有機エレクトロルミネッセンス素子 (有機EL案子) の封止方法及びパターン化方法に関し、詳しくは、封止効果の優れた有機エレクトロルミネッセンス素子の封止方法及び操作の容易な有機エレクトロルミネッセンス素子のパターン化方法に関する。

[0002]

【従来の技術及び発明が解決しようとする課題】一般 たは混合物の電極を二元蒸着法により形成して用いる場 に、EL素子は自己発光性であるため視認性が高く、完 50 合が多いが、これらを対向電極に用いた場合、電極を蒸

全固体デバイスであるため耐衝撃性に優れるとともに取 **扱が容易である。このため、グラフィックディスプレイ** の画案やテレビ画像表示装置の画案、あるいは面光源と しての研究開発及び実用化が進められている。有機EL 素子は、通常、アントラセン等の蛍光性の有機固体から なる発光層とトリフェニルアミン誘導体からなる正孔注 入層、または発光層とベリレン誘導体等からなる電子注 入層、あるいは正孔注入層と発光層と電子注入層とを2 つの電極間に介在させた積層構造体を基板上に形成して 10 なる。このような有機EL素子は、発光層に注入された 電子と正孔とが再結合するときに生じる発光を利用する ものである。このため有機EL素子は、発光層の厚さを 薄くすることにより低電圧での駆動が可能であり応答も 早く、輝度が注入電流に比例するため高輝度である利点 を有している。また、発光層とする蛍光性の有機固体の 種類を変えることにより、青、緑、黄、赤の可視域すべ ての色で発光が得られている。しかし、発光層とする上 記蛍光性の有機固体は、機械的強度が低く、熱、有機溶 媒、水分、酸素等に弱く、さらに、発光層の一部を大気 中に裸出させたまま有機EL素子を駆動させると発光層 中の特性が劣化し、素子寿命が短くなる問題があった。 そこで、上記問題を解決するため様々な研究が行われ

【0003】中村、松浦、楠本らは、特殊な蒸着可能な テフロン系ポリマーであるテフロンAF膜(デュポン社・ 製) を蒸着により有機EL素子上に形成し、素子を封止 している (特願平2-409017号明細書). しか し、蒸着膜厚が10~100 μmであり蒸着に時間がか かるという問題があった。また、2nS:Mn, Zn 30 S:Cu, ZnS:Cu・Alなどの蛍光粉末を有機樹 脂パインダーで $30\sim100\mu$ mの膜厚にて薄膜を形成 し、これを2枚の電極で挟持する、いわゆる分散型無機 EL素子が知られている(特開平3-127487号公 報, 特開平3-127488号公報, 特開平3-252 791号公報等)。これらは、防湿フィルムにより湿度 の透過を防いでいる。しかし、この熱可塑性樹脂からな る防湿フィルムを、素子上に圧着させる技術は公知であ るが、そのまま有機EL素子に応用することは不可能で ある。これは、有機EL素子の有機層の薄膜は50~2 40 00 nmと極めて薄く、熱圧着により有機層が融解する と容易に電極間の短絡が生じたり、上部電極のエッジに おいて、通電時において絶縁破壊が起きやすいためであ

【0004】一方、有機EL素子を簡単にバターン化する方法では、電極を蒸着させる際、基板上にマスクをかけているが、蒸着の廻り込みにより対向電極のバターン精度が悪くなるという問題があった。また、有機EL素子において、陰極にマグネシウムと第二金属系の合金または混合物の電極を二元蒸着法により形成して用いる場合が多いが、これらを対向電極に用いた場合、電極を蒸

着させる際に廻り込みによる不均一部分が生じる。その ため、この部分の組成が対向電極とずれるため、発光の 均一性が損なわれるという問題があった。

【0005】最近では、有機EL素子の高詳細のパター ン化方法が開示されている(特開平2-66873号公 報)。このパターン化方法は、フォトリソグラフィーを 用いた酸によるエッチング方法である。しかし、この方 法は湿式であり、有機EL素子を構成する有機材料を無 傷のまま保つ溶媒を選択しなければならない制限があ る。また、有機材料自体も溶媒に強いものを選ばなけれ 10 ばならない必要があった。さらに、酸によるエッチング においては、水洗が必要であり、それにより有機材料に 水の浸透、吸収が起るためEL機能の低下があった。 [0006]

【課題を解決するための手段】そこで、本発明者らは、 上記問題点を解決すべく鋭意検討した結果、防湿性フィ ルムを封止フィルムの原料として用いることにより、上 記問題を解決できることを見出した。

【0007】本発明はかかる知見に基づいて完成したも のである。すなわち本発明は、防湿性高分子フィルムと 20 接着層により形成された封止フィルムを、有機EL素子 の外表面上に被覆することを特徴とする有機EL素子の 封止方法及び防湿性高分子フィルムと接着層により形成 された封止フィルムを、有機エレクトロルミネッセンス 素子の外表面上に圧着した後、該素子の上部電極を切断 することを特徴とする有機EL素子のパターン化方法を 提供するものである。

【0008】本発明において用いられる封止フィルム は、防湿性高分子フィルムと接着層からなる(図1参 照)。ここで防湿性高分子フィルムとは、外部からの水 30 分の導入を防ぐ重合体フィルムであり、通常は透湿性の 小さいフィルムと吸水性のあるフィルムまたは吸水剤を **塗布したフィルムからなり、これらが積層した構成とな** っている。

【0009】この透湿性の小さいフィルムの具体例とし ては、三フッ化ポリエチレン、ポリ三フッ化塩化エチレ ン (PCTFE),式

[0010]

(化1)

 $\cdot \cdot \cdot PVDF$ ← C H 2 — C F 2→ 5 【0011】 (式中、nは重合度を示す。) PVDFと PCTFEの共重合体、PVDFとポリフッ化塩化エチ レンの共重合体等のテフロン系ポリマー、ポリイミド、 ポリカーポネート、ポリエチレンテレフタレート、ポリ エステル、ポリエチレン、ポリスチレン等が挙げられ る。好ましくは、透湿量が、50℃, 90% (湿度) に T1. 0 g/(m³·day)以下、特に好ましくは0.5 g/(m³·day)以下のフィルムである。

【0012】吸水性のあるフィルムの具体例としては、

ー、ピニルアルコールとアクリル酸の共重合体、ポリエ チレンオキサイド系重合体、アクリル酸とデンプンの共 重合体、デンプンとアクリロニトリルの共重合体等の高 吸水性のポリマーが挙げられる。

【0013】吸水剤の具体例としては、シリカゲル、モ レキュラーシープ、酸化カルシウム、酸化パリウム等ア ルカリ土類金属の酸化物が挙げられる。上記防湿性高分 子フィルムの好ましい膜厚は1~600μm、特に好ま

【0014】封止フィルムの接着層としては、熱可塑性 樹脂であるエチレンエチルアクリレート (EEA) ポリ マー等のアクリル系樹脂、エチレンピニルアセテート (EVA) 等のピニル系樹脂, ポリアミド, 合成ゴム等 が挙げられる。このなかで、著しく軟化点が低い(12 0℃以下)ものが好ましく、特に軟化点が70~50℃ 以下のものは粘着剤となり加熱しなくても室温で防湿性 高分子フィルムを圧着することができる。これによれ ば、有機EL素子に熱の負荷を加えることなく封止でき る。室温で圧着できるものとしては、上配アクリル系樹 脂の他にシリコーン系樹脂による感圧粘着剤があり、具 体例としては、アロンメルト・PPET (東亜合成化学 社製), HM600シリーズ (セメダイン社製)等が挙 げられる。軟化点が120℃を超えるものでは、熱圧着 する際に素子を破壊してしまう。また、接着層には、有 機EL素子を劣化させる溶媒が存在しないことが好まし W.

【0015】本発明は、上記封止フィルムを用いて有機 EL素子を封止する方法である。本発明において有機E L 素子を封止するにあたっては、先ず防湿性高分子フィ ルムに接着層を塗布またはホットメルト法によりコート して封止フィルムを作成し、この封止フィルムを圧着ロ ーラー又は手等により端部より圧着する方法を用いる (図2参照)。このように有機EL素子を封止したもの は、有機層の膜厚が極めて薄い(50~200 nm)た め有機層上部の電極のエッジ部分(図3参照)にて絶縁 破壊が生じる場合がある。このエッジ部分は、酸素及び 水分の進入し易い箇所であり、上部電極が蒸着で形成さ れた合金電極 (Mg:Ag, Mg:In, Mg:Cu, Yb:Ag等)である場合、合金の組成が不均一になり やすく、発光動作に変調をきたしたり絶縁破壊が生じや すい箇所である。これを防ぐため、エッジ部分を非発光 部分とし、層間絶縁膜(図4参照)を設けることが好ま しい。この層間絶縁膜は、素子の基板上に形成される下 部電極(陽極あるいは陰極)上に形成される。この層間 絶縁膜としては、絶縁体である材料からなる膜であれ ば、特に制限はなく種々のものが使用できる。具体的に は無機物としては、SiOz, Alz Oz, Ta 2 Os , MgO等の酸化物などが挙げられ、有機物とし てはポリイミド等の高分子が挙げられる。これらの材料 ナイロン6,ナイロン6・6等のポリアミド系ポリマ 50 を用いて製膜するには、通常無機物の場合、蒸着法,ス

パッタリング法、プラズマCVD法などの方法で行わ れ、また有機物の場合、スピンコート法、キャスト法、 LB法などの方法で行われる。

【0016】また、本発明は、上記の封止された有機E し素子をパターン化する方法である。このパターン化 は、例えば、封止フィルムをカッター等を用いて素子の 上部電極を切断することにより行うことができる(図5 参照)。このカッターによる切断は、容易に行うことが でき、予定した軌跡を描くことが可能である。例えば、 図6のように電極をカットし、矢印の部位に電流を流す 10 ことによりEの文字の蛍光面が得られる(斜線部分)。 なお、パターン化した素子は、再度封止することが好ま しい。これは、切断部位より水分及び酸素が侵入し易い からである。さらに他のパターン化として、上記の如く 電極を切断した後、電極を剥離させる方法もある。

【0017】本発明で用いる有機EL素子の有機材料と しては、種々のものがある。例えば、発光材料として使 用可能な有機化合物としては、特に限定はないが、ベン ソチアソール系、ベンソイミダソール系、ベンソオキサ ゾール系等の螢光増白剤、金属キレート化オキシノイド 20 化合物、スチリルベンゼン系化合物等を挙げることがで きる。具体的に化合物名を示せば、例えば、特開昭59 -194393号公報に記載のものがあげられる。その 代表例としては、2,5-ビス(5,7-ジーt-ペン チルー2-ペンソオキサソリル) -1, 3, 4-チアジ アゾール: 4, 4'-ピス(5, 7-t-ペンチル-2 -ペンゾオキサゾリル) スチルペン; 4, 4'-ビス (5, 7-ジー(2-メチルー2-プチル)-2-ペン ゾオキサゾリル)スチルベン;2,5-ビス(5,7-ン:2, 5-ピス $(5-\alpha, \alpha-$ ジメチルベンジル) -2-ペンゾオキサゾリル) チオフェン: 2, 5-ピス 〔5, 7-ジー(2-メチルー2-ブチル)ー2ーベン ゾオキサゾリル) -3, 4-ジフェニルチオフェン; 2, 5-ビス (5-メチル-2-ベンゾオキサゾリル) チオフェン; 4, 4′-ビス(2-ベンゾオキサイゾリ ル) ピフェニル: 5 - メチル-2 - [2 - [4 - (5 -メチルー2-ベンゾオキサイゾリル)フェニル) ビニ

ル) ベンゾオキサイゾリル;2-〔2-〔4-クロロフ ェニル) ビニル] ナフト [1, 2-d] オキサゾールな どのベンゾオキサゾール系、2, 2′-(p-フェニレ ンジピニレン) ービスペンゾチアゾールなどのペンゾチ アゾール系、2- [2- [4-(2-ペンゾイミダゾリ ル) フェニル] ビニル) ベンゾイミダゾール;2-〔2 - (4-カルボキシフェニル) ビニル) ベンゾイミダゾ ールなどのベンゾイミダゾール系などの螢光増白剤が挙 げられる。さらに他の有用な化合物は、ケミストリー・ オブ・シンセティック・ダイズ1971、628~63 7頁及び640頁に列挙されている。前記金属キレート 化オキシノイド化合物としては、例えば特開昭63-2 95695号公報記載のものを用いることができる。そ の代表例としては、トリス(8-キノリノール)アルミ ニウム; ピス(8-キノリノール) マグネシウム; ピス (ベンゾ [f] -8-キノリノール) 亜鉛; ピス (2-メチルー8-キノリノラート) アルミニウムオキシド: トリス (8-キノリノール) インジウム;トリス (5-メチル-8-キノリノール) アルミニウム:8-キノリ ノールリチウム;トリス(5-クロロ-8-キノリノー ル) ガリウム: ピス (5-クロロー8-キノリノール) カルシウム;ポリ(亜鉛(II) ーピス (8-ヒドロキ シー5ーキノリノニル) メタン) などの8ーヒドロキシ キノリン系金属錯体やジリチウムエピンドリジオンなど が挙げられる。また、スチリルペンゼン系化合物として は、例えば欧州特許第0319881号や欧州特許第0 373582号に記載のものを用いることができる。そ の代表例としては、1,4-ビス(2-メチルスチリ ル) ベンゼン; 1, 4-(3-メチルスチリル) ベンゼ ジーtーペンチルー2-ベンゾオキサゾリル)チオフェ 30 ン:1,4-ビス-(4-メチルスチリル)ペンゼン: ジスチリルベンゼン: 1. 4-ビス(2-エチルスチリ ル) ベンゼン; 1, 4-ビス (3-エチルスチリル) ベ ンゼン; 1, 4-ビス (2-メチルスチリル) 2-メチ ルベンゼン;1,4-ビス(2-メチルスチリル)-2 - エチルペンゼン等が挙げられる。さらに下記式で表わ

> [0018] 【化2】

される化合物も挙げることができる。

(5)

$$\bigcirc - C H = C H - \bigcirc$$

$$\bigcirc$$
 C H = C H - C H = C H \bigcirc

(なお、上記式において ── で表わされる基は、p-フェニレン基, m-フェニレン基 またはo-フェニレン基のいずれでもよい。)

[0019]

Q

$$\bigcirc$$
 C H = C H \bigcirc C H = C H \bigcirc

$$\bigcirc$$
 C H = C H - C H = C H - C H = C H- \bigcirc

$$\bigcirc C H = C H - \bigcirc C H = C H - \bigcirc$$

$$\bigcirc\bigcirc\bigcirc - C H = C H - \bigcirc\bigcirc\bigcirc - C H = C H - \bigcirc\bigcirc\bigcirc$$

$$\bigcirc\bigcirc\bigcirc\bigcirc$$
 $C H = C H - \bigcirc\bigcirc$ $C H = C H - \bigcirc\bigcirc$

$$\bigcirc - C H = C H - \bigcirc - C H = C H - \bigcirc - C H = C H - \bigcirc$$

$$\bigcirc -\bigcirc - \bigcirc - \bigcirc + = C H - \bigcirc - \bigcirc - \bigcirc - \bigcirc$$

[0020]

【化4】

$$H$$
 C H C H C H C H C H

$$\bigcirc H \bigcirc C H = C H \bigcirc C H = C H \bigcirc H$$

$$\bigcirc H \bigcirc C H = C H - \bigcirc C H = C H - \bigcirc H$$

$$\bigcirc -C H = C H - \bigcirc -C H = C H - \bigcirc$$

$$0 \longrightarrow C H = C H \longrightarrow C H = C H \longrightarrow 0$$

[0021]

【化5】

$$\bigcirc - C H = C H - \bigcirc - C H = C H - \bigcirc$$

$$\bigcirc\bigcirc\bigcirc\bigcirc\bigcirc\bigcirc$$

$$\bigcirc -C H = C H - \bigcirc -C H = C H - \bigcirc$$

$$\bigcirc C H = C H - \bigcirc C H = C H - \bigcirc$$

[0022]

【化6】

$$\bigcirc C H = C H - \bigcirc C H = C H - \bigcirc$$

$$\bigcirc C H = C H - \bigcirc C H = C H - \bigcirc$$

$$\bigcirc - C H = C H - \bigcirc - C H = C H - \bigcirc$$

$$\bigcirc - C H = C H - \bigcirc - C H = C H - \bigcirc$$

H, C
$$\longrightarrow$$
 C H = C H \longrightarrow C H = C H \longrightarrow C H 3

[0023]

【化7】

17
$$H \bigcirc C H = C H \bigcirc C H = C H \bigcirc H$$

$$H \cdot C \circ - C H = C H - C - C H = C H - C - O C H$$

$$\bigcirc - C H = C H - \bigcirc - C H = C H - \bigcirc$$

$$\bigcirc + C O - \bigcirc$$

$$H \cdot C \circ O - C H = C H - O - C H = C H - O C H;$$

$$\bigcirc C H = C H - \bigcirc C H = C H - \bigcirc$$

$$\bigcirc -C H = C H - \bigcirc -C H = C H - \bigcirc$$

[0024] 40 [化8]

$$\bigcirc C H = C H - \bigcirc - C H = C H - \bigcirc$$

$$\bigcirc -C H = C H - \bigcirc -C H = C H - \bigcirc$$

$$\bigcirc -C H = C H - \bigcirc H - \bigcirc -C H = C H - \bigcirc$$

$$\bigcirc$$
 C H = C H \bigcirc C H = C H \bigcirc

$$\bigcirc -C H = C H - \bigcirc -C H = C H - \bigcirc$$

$$C H = C H - C - C H = C H - C$$

[0025]

【化9】

$$\bigcirc - C H = C H - \bigcirc H \bigcirc - C H = C H - \bigcirc$$

$$\bigcirc - C H = C H - \bigcirc H \bigcirc - C H = C H - \bigcirc$$

$$H \cdot C \circ - \bigcirc - C H = C H - \bigcirc - C H = C H - \bigcirc - O C H$$

H, CO
$$C H = C H - C H = C H - C H$$

$$O C H S$$

$$O C H S$$

[0026]

(化10]

$$H \cdot C \circ C H = C H - C H = C H - C H \cdot C$$

$$H \circ C \circ C H = C H - C H - C H = C H - C H \circ C \circ H \circ$$

$$H : C O \longrightarrow C H = C H \longrightarrow C H :$$

$$H : C O \longrightarrow C H = C H \longrightarrow C H = C H \longrightarrow O C H :$$

$$H \circ C \circ O - C \circ H = C \circ H \circ C \circ H \circ$$

$$H \cdot C \cdot O - C \cdot H = C \cdot H - C \cdot H = C \cdot H - C \cdot H \cdot C \cdot H \cdot$$

$$H \cdot C \circ C + C \circ H = C \circ H \circ C \circ H \circ$$

[0027]

40 (化11)

H CO
$$\leftarrow$$
 CH = CH \leftarrow CH = CH \leftarrow CH = CH \leftarrow CH = CH \leftarrow CH \leftarrow

$$H \circ C \longrightarrow C H = C H \longrightarrow C H = C H \longrightarrow C H \circ$$

H
$$_{3}$$
 C $_{3}$ C $_{4}$ C $_{5}$ C $_{7}$ C

$$H \circ C$$
 $C H = C H - C H - C H \circ C$

$$H \circ C \circ C H = C H - C H = C H - C H \circ C$$

$$(CH_{\mathfrak{g}})_{\mathfrak{g}}^{\mathfrak{g}} C H = C H - C H - C H - C (CH_{\mathfrak{g}})_{\mathfrak{g}}^{\mathfrak{g}}$$

(CH₃)₂HC
$$CH = CH - CH = CH - CH3$$

$$CH(CH3)2$$

$$CH3$$

$$\bigcirc -C H = C H - \bigcirc -C H = C H - \bigcirc$$

[0028]

【化12】

$$\bigcirc C H = C H - \bigcirc C H = C H - \bigcirc$$

$$\bigcirc -C H = C H - \bigcirc -C H = C H - \bigcirc$$

$$\bigcirc C H = C H - \bigcirc C H = C H - \bigcirc$$

$$H _{*}C - \bigcirc - C H = C H - \bigcirc - C H = C H - \bigcirc - O C H _{*}$$

$$H \cdot C \cdot -C \cdot H = C \cdot H - C \cdot H - C \cdot H \cdot C \cdot$$

$$\bigcirc C H = C H - \bigcirc C H = C H - \bigcirc O C H$$

H
$$_{3}$$
 C $_{3}$ C $_{4}$ C $_{5}$ C $_{7}$ C $_{7}$ C $_{7}$ C $_{8}$ C $_{1}$ C $_{1}$ C $_{1}$ C $_{2}$ C $_{3}$ C $_{4}$ C $_{5}$ C $_{1}$ C $_{1}$ C $_{2}$ C $_{3}$ C $_{4}$ C $_{5}$ C $_{1}$ C $_{1}$ C $_{2}$ C $_{3}$ C $_{4}$ C $_{4}$ C $_{5}$ C $_{5}$ C $_{1}$ C $_{1}$ C $_{2}$ C $_{3}$ C $_{4}$ C $_{5}$ C $_{5}$ C $_{1}$ C $_{1}$ C $_{2}$ C $_{3}$ C $_{4}$ C $_{5}$ C $_{5}$ C $_{1}$ C $_{2}$ C $_{3}$ C $_{4}$ C $_{5}$ C $_{5}$ C $_{1}$ C $_{2}$ C $_{3}$ C $_{4}$ C $_{5}$ C $_{5}$ C $_{5}$ C $_{1}$ C $_{2}$ C $_{3}$ C $_{4}$ C $_{5}$ C $_{7}$ C

$$O C H = C H - O C H = C H - O$$

$$\frac{H}{H}$$
 N $-$ O $-$ C H = C H $-$ O $-$ C H = C H $-$ O $+$ H

[0029]

【化13】

$$\bigcirc N - \bigcirc - C H = C H - \bigcirc - C H = C H - \bigcirc - N$$

$$H \cdot C > N - \bigcirc C H = C H - \bigcirc - C H = C H - \bigcirc - N < C H = C H - \bigcirc - N < C H = C H - \bigcirc - N < C H = C H - \bigcirc - N < C H = C H - \bigcirc - N < C H = C H - \bigcirc - N < C H = C H - \bigcirc - N < C H = C H - \bigcirc - N < C H = C H - \bigcirc - N < C H = C H - \bigcirc - N < C H = C H - \bigcirc - N < C H = C H - \bigcirc - N < C H = C H - \bigcirc - N < C H = C H - \bigcirc - N < C H = C H - \bigcirc - N < C H = C H - \bigcirc - N < C H = C H - \bigcirc - N < C H = C H - \bigcirc - N < C H = C H - \bigcirc - N < C H = C H - \bigcirc - N < C H = C H - \bigcirc - N < C H = C H - \bigcirc - N < C H = C H - \bigcirc - N < C H = C H - \bigcirc - N < C H = C H - \bigcirc - N < C H = C H - \bigcirc - N < C H = C H - \bigcirc - N < C H = C H - \bigcirc - N < C H = C H - \bigcirc - N < C H = C H - \bigcirc - N < C H = C H - \bigcirc - N < C H = C H - \bigcirc - N < C H = C H - \bigcirc - N < C H = C H - \bigcirc - N < C H = C H - \bigcirc - N < C H = C H - \bigcirc - N < C H = C H - \bigcirc - N < C H = C H - \bigcirc - N < C H = C H - \bigcirc - N < C H = C H - \bigcirc - N < C H = C H - \bigcirc - N < C H = C H - \bigcirc - N < C H = C H - \bigcirc - N < C H = C H - \bigcirc - N < C H = C H - \bigcirc - N < C H = C H - \bigcirc - N < C H = C H - \bigcirc - N < C H = C H - \bigcirc - N < C H = C H - \bigcirc - N < C H = C H - \bigcirc - N < C H = C H - \bigcirc - N < C H = C H - \bigcirc - N < C H = C H - \bigcirc - N < C H = C H - \bigcirc - N < C H = C H - \bigcirc - N < C H = C H - \bigcirc - N < C H = C H - \bigcirc - N < C H = C H - \bigcirc - N < C H = C H - \bigcirc - N < C H = C H - \bigcirc - N < C H = C H - \bigcirc - N < C H = C H - \bigcirc - N < C H = C H - \bigcirc - N < C H = C H - \bigcirc - N < C H = C H - \bigcirc - N < C H = C H - \bigcirc - N < C H = C H - \bigcirc - N < C H = C H - \bigcirc - N < C H = C H - \bigcirc - N < C H = C H - \bigcirc - N < C H = C H - \bigcirc - N < C H = C H - \bigcirc - N < C H = C H - \bigcirc - N < C H = C H - \bigcirc - N < C H = C H - \bigcirc - N < C H = C H - \bigcirc - N < C H = C H - \bigcirc - N < C H = C H - \bigcirc - N < C H = C H - \bigcirc - N < C H = C H - \bigcirc - N < C H = C H - \bigcirc - N < C H = C H - \bigcirc - N < C H = C H - \bigcirc - N < C H = C H - \bigcirc - N < C H = C H - \bigcirc - N < C H = C H - \bigcirc - N < C H = C H - \bigcirc - N < C H = C H - \bigcirc - N < C H = C H - \bigcirc - N < C H = C H - \bigcirc - N < C H = C H - \bigcirc - N < C H = C H - \bigcirc - N < C H = C H - \bigcirc - N < C H = C H - \bigcirc - N < C H = C H - \bigcirc - N < C H = C H - \bigcirc - N < C H = C H - \bigcirc - N < C H = C H - \bigcirc - N < C H = C H - \bigcirc - N < C H = C H - \bigcirc - N < C H = C H - \bigcirc$$

$$\bigcup_{H \cdot B \subset B} N \cdot \bigcup_{H \cdot B \subset B} C \cdot H = C \cdot H \cdot \bigcup_{H \cdot B \subset B} N \cdot \bigcup_{H \cdot B \subset B} C \cdot H \cdot B \cdot \bigcup_{H \cdot B \subset B} N \cdot \bigcup_{H \cdot B$$

$$N \bigcirc -C H = C H \bigcirc -C H = C H \bigcirc -N$$

$$N - CH = CH - CH = CH - N$$

$$\frac{H \cdot C}{N \cdot C} > N \cdot C \cdot H = C \cdot H \cdot C \cdot C \cdot H = C \cdot H \cdot C$$

[0030]

40 【化14

H, C
$$N - C H = C H - C - C H = C H$$
, $C H$,

[0031]

40 【化15】

$$\bigcirc - C H = C H - \bigcirc - C H$$

$$\bigcirc$$
 C H = C H \bigcirc C O O H

$$\bigcirc -C H = C H - \bigcirc -O H$$

$$\bigcirc -C H = C H - \bigcirc -C \ell$$

[0032]

40 【化16】

$$\bigcirc -C H = C H - \bigcirc -N < C H$$

$$\bigcirc - \bigcirc - C H = C H - \bigcirc - N$$

$$\bigcirc -C H = C H - \bigcirc -N - N = C H$$

$$\bigcirc -C H = C H - \bigcirc$$

$$\bigcirc - \bigcirc - C H = C H - \bigcirc \bigcirc \bigcirc$$

$$\bigcirc C H = C H - \bigcirc \bigcirc$$

$$\bigcirc -\bigcirc - \bigcirc + \bigcirc + \bigcirc + \bigcirc$$

[0033] 【化17】 40

20

$$\bigcirc \qquad C H = C H - \bigcirc \bigcirc$$

$$\bigcirc$$
 C H = C H \bigcirc

[0034] [化18]

$$H,C$$
 N
 N
 O
 O
 N

$$H,C$$
 N
 N
 O
 O
 O
 O
 O
 O

[0035] 【化19】

40

$$\bigcirc\bigcirc\bigcirc - C = C H - \bigcirc\bigcirc$$

$$\bigcirc - \bigcirc - \bigcirc - \bigcirc - \bigcirc - \bigcirc$$

[0036] 【化20】

$$\bigcirc - \bigcirc - \bigcirc = C H - \bigcirc - \bigcirc$$

$$\bigcirc H = C H - \bigcirc$$

$$C = C \cdot H - O$$

$$\mathcal{D} = C H = C H - C H$$

[0037] 【化21】

[0038]

10

20

(C) ← (C) ← (C) ← (C) → (C) →

$$\bigcirc -C H = C H - \bigcirc -O C H$$

$$\bigcirc \ \ \, C \ H = C \ H - \bigcirc \ \ \, C \ H = C \ H - \bigcirc \ \$$

$$\bigcirc -C H = C H - \bigcirc -C H = C H - \bigcirc$$

$$\bigcirc\bigcirc\bigcirc_{N} - C H = C H - \bigcirc\bigcirc-C H = C H - \bigcirc\bigcirc\bigcirc$$

$$\bigcirc$$
 C H = C H \bigcirc C H = C H \bigcirc

[0039] 40 [代23]

$$O = C H = C H$$

$$O = C H$$

$$O = C H$$

$$O = C H$$

$$\bigcirc C H = C H - \bigcirc C H = C H - \bigcirc C_{3} H_{6}$$

$$\bigcirc -C H = C H - \bigcirc$$

$$\bigcirc -C H = C H - \bigcirc$$

$$H_a C$$
 $C H = C H - C H = C H - C H_a$

$$CH_{3}O$$
 $CH = CH - CH = CH - OCH_{3}$

$$\bigcirc C H : - \bigcirc C H = C H - \bigcirc C H = C H - \bigcirc$$

$$\bigcirc \qquad \bigcirc \qquad C H = C H - \bigcirc \qquad C H = C H - \bigcirc \qquad \bigcirc$$

$$\bigcirc -C H = C H - \bigcirc -C H = C H - \bigcirc$$

[0040]

【化24】

HO
$$C H = C H - C H = C H - O$$

$$C \ell - C H = C H - C H = C H - C H$$

$$\bigcirc N - \bigcirc - C H = C H - \bigcirc - C H = C H - \bigcirc \bigcirc$$

$$H \circ O \subset C + C H = C H + C + C + C O O H$$

$$N-CH=CH-\bigcirc CH=CH-N$$

【0042】また、特開平2-252793号公報に記 載のジスチリルピラジン誘導体を発光材料として用いる ことができる。その代表例としては、2,5-ビス(4 ーメチルスチリル) ピラジン; 2, 5-ピス (4-エチ ルスチリル) ピラジン; 2, 5-ビス〔2-(1-ナフ **チル) ピニル] ピラジン; 2, 5-ピス(4-メトキシ 50 こともできる。その具体例として下記式の化合物があ**

スチリル) ピラジン; 2, 5~ピス [2-(4-ピフェ ニル) ビニル) ピラジン; 2, 5-ビス [2-(1-ビ レニル)ピニル)ピラジンなどが挙げられる。その他の ものとして、例えば欧州特許第0387715号明細書 に記載のポリフェニル系化合物も発光材料として用いる

*【化26】

49

50

る。 【0043】

*
t-Bu
t-Bu
t-Bu
t-Bu
t-Bu
t-Bu
t-Bu

【0044】さらに、前記化合物以外に、例えば12-フタロペリノン〔「ジャーナル・オブ・アプライド・フィズィクス(J. Appl. Phys)」第27巻,L713(1988年)】;1,4-ジフェニルー1,3-ブタジエン;201,1,4,4-デトラフェニルー1,3-ブタジエン〔「アプライド・フィズィクス・レターズ(Appl. Phys. Lett.)第56巻,799(1990年)〕,ナフタルイミド誘導体(特開平2-305886号公報),ペリレン誘導体(特開平2-189890号公報),オキサジアゾール誘導体(特開平2-216791号公報),アルダジン誘導体(特開平2-220393号公報),ピラジ

リン誘導体(特開平2-220394号公報),シクロペンタジエン誘導体(特開平2-289675号公報),ピロロピロール誘導体(特開平2-296891号公報),スチリルアミン誘導体(アプライド・フィジックス・レター(Appl. Phys. Lett.)第56巻,799(1990年))、あるいはクマリン系化合物(特開平2-191694号公報)を用いることができる。その代表例としては、以下の化合物が挙げられる。

[0045] [化27]

[0046]

(化28)

特開平5-101884

化29]

[0047]

(22)

(23)

(24)

C .H. O C .H.

C'H'

H

【0048】などが挙げられる。この他に、芳香族ジメチリディン系化合物(欧州特許0388768号明細書)に記載のものを用いることができ、その代表例とし

ては、 【0049】 【化30】

$$C = C H - C H = C$$

$$H \cdot C \longrightarrow C = C H \longrightarrow C H = C \longrightarrow C H_1$$

$$H * C \longrightarrow C = C H \longrightarrow C H = C \longrightarrow C H *$$

$$\bigcirc C = C H - \bigcirc C H = C \bigcirc C H$$

$$C = C H - C + C$$

$$\begin{array}{c|c} H \cdot C \\ H \cdot C \\ \end{array} \setminus N \quad \begin{array}{c|c} C & H \cdot C \\ \end{array} \quad \begin{array}{c|c} C & H \cdot C \\ \end{array} \quad \begin{array}{c|c} C & H \cdot C \\ \end{array} \quad \begin{array}{c|c} C & H \cdot C \\ \end{array} \quad \begin{array}{c|c} C & H \cdot C \\ \end{array} \quad \begin{array}{c|c} C & H \cdot C \\ \end{array} \quad \begin{array}{c|c} C & H \cdot C \\ \end{array} \quad \begin{array}{c|c} C & H \cdot C \\ \end{array} \quad \begin{array}{c|c} C & H \cdot C \\ \end{array} \quad \begin{array}{c|c} C & H \cdot C \\ \end{array} \quad \begin{array}{c|c} C & H \cdot C \\ \end{array} \quad \begin{array}{c|c} C & H \cdot C \\ \end{array} \quad \begin{array}{c|c} C & H \cdot C \\ \end{array} \quad \begin{array}{c|c} C & H \cdot C \\ \end{array} \quad \begin{array}{c|c} C & H \cdot C \\ \end{array} \quad \begin{array}{c|c} C & H \cdot C \\ \end{array} \quad \begin{array}{c|c} C & H \cdot C \\ \end{array} \quad \begin{array}{c|c} C & H \cdot C \\ \end{array} \quad \begin{array}{c|c} C & H \cdot C \\ \end{array} \quad \begin{array}{c|c} C & H \cdot C \\ \end{array} \quad \begin{array}{c|c} C & H \cdot C \\ \end{array} \quad \begin{array}{c|c} C & H \cdot C \\ \end{array} \quad \begin{array}{c|c} C & H \cdot C \\ \end{array} \quad \begin{array}{c|c} C & H \cdot C \\ \end{array} \quad \begin{array}{c|c} C & H \cdot C \\ \end{array} \quad \begin{array}{c|c} C & H \cdot C \\ \end{array} \quad \begin{array}{c|c} C & H \cdot C \\ \end{array} \quad \begin{array}{c|c} C & H \cdot C \\ \end{array} \quad \begin{array}{c|c} C & H \cdot C \\ \end{array} \quad \begin{array}{c|c} C & H \cdot C \\ \end{array} \quad \begin{array}{c|c} C & H \cdot C \\ \end{array} \quad \begin{array}{c|c} C & H \cdot C \\ \end{array} \quad \begin{array}{c|c} C & H \cdot C \\ \end{array} \quad \begin{array}{c|c} C & H \cdot C \\ \end{array} \quad \begin{array}{c|c} C & H \cdot C \\ \end{array} \quad \begin{array}{c|c} C & H \cdot C \\ \end{array} \quad \begin{array}{c|c} C & H \cdot C \\ \end{array} \quad \begin{array}{c|c} C & H \cdot C \\ \end{array} \quad \begin{array}{c|c} C & H \cdot C \\ \end{array} \quad \begin{array}{c|c} C & H \cdot C \\ \end{array} \quad \begin{array}{c|c} C & H \cdot C \\ \end{array} \quad \begin{array}{c|c} C & H \cdot C \\ \end{array} \quad \begin{array}{c|c} C & H \cdot C \\ \end{array} \quad \begin{array}{c|c} C & H \cdot C \\ \end{array} \quad \begin{array}{c|c} C & H \cdot C \\ \end{array} \quad \begin{array}{c|c} C & H \cdot C \\ \end{array} \quad \begin{array}{c|c} C & H \cdot C \\ \end{array} \quad \begin{array}{c|c} C & H \cdot C \\ \end{array} \quad \begin{array}{c|c} C & H \cdot C \\ \end{array} \quad \begin{array}{c|c} C & H \cdot C \\ \end{array} \quad \begin{array}{c|c} C & H \cdot C \\ \end{array} \quad \begin{array}{c|c} C & H \cdot C \\ \end{array} \quad \begin{array}{c|c} C & H \cdot C \\ \end{array} \quad \begin{array}{c|c} C & H \cdot C \\ \end{array} \quad \begin{array}{c|c} C & H \cdot C \\ \end{array} \quad \begin{array}{c|c} C & H \cdot C \\ \end{array} \quad \begin{array}{c|c} C & H \cdot C \\ \end{array} \quad \begin{array}{c|c} C & H \cdot C \\ \end{array} \quad \begin{array}{c|c} C & H \cdot C \\ \end{array} \quad \begin{array}{c|c} C & H \cdot C \\ \end{array} \quad \begin{array}{c|c} C & H \cdot C \\ \end{array} \quad \begin{array}{c|c} C & H \cdot C \\ \end{array} \quad \begin{array}{c|c} C & H \cdot C \\ \end{array} \quad \begin{array}{c|c} C & H \cdot C \\ \end{array} \quad \begin{array}{c|c} C & H \cdot C \\ \end{array} \quad \begin{array}{c|c} C & H \cdot C \\ \end{array} \quad \begin{array}{c|c} C & H \cdot C \\ \end{array} \quad \begin{array}{c|c} C & H \cdot C \\ \end{array} \quad \begin{array}{c|c} C & H \cdot C \\ \end{array} \quad \begin{array}{c|c} C & H \cdot C \\ \end{array} \quad \begin{array}{c|c} C & H \cdot C \\ \end{array} \quad \begin{array}{c|c} C & H \cdot C \\ \end{array} \quad \begin{array}{c|c} C & H \cdot C \\ \end{array} \quad \begin{array}{c|c} C & H \cdot C \\ \end{array} \quad \begin{array}{c|c} C & H \cdot C \\ \end{array} \quad \begin{array}{c|c} C & H \cdot C \\ \end{array} \quad \begin{array}{c|c} C & H \cdot C \\ \end{array} \quad \begin{array}{c|c} C & H \cdot C \\ \end{array} \quad \begin{array}{c|c} C & H \cdot C \\ \end{array} \quad \begin{array}{c|c} C & H \cdot C \\ \end{array} \quad \begin{array}{c|c} C & H \cdot C \\ \end{array} \quad \begin{array}{c|c} C & H \cdot C \\ \end{array} \quad \begin{array}{c|c} C & H \cdot C \\ \end{array} \quad \begin{array}{c|c} C & H \cdot C \\ \end{array} \quad \begin{array}{c|c} C & H \cdot C \\ \end{array} \quad \begin{array}{c|c} C & H \cdot C \\ \end{array} \quad \begin{array}{c|c} C & H \cdot C \\ \end{array} \quad \begin{array}{c|c} C & H$$

[0050]

【化31】

(31)

$$\bigcirc \qquad \qquad C = C H - \bigcirc - C H = C \bigcirc C N$$

$$\begin{array}{c|c} C & \ell & \longrightarrow \\ C & \ell & \longrightarrow \\ C & \ell & \longrightarrow \\ \end{array} C = C & H \longrightarrow \\ C & N & \longrightarrow \\ C & H = C & \longrightarrow \\ C & \ell & \longrightarrow \\ C & \ell & \longrightarrow \\ \end{array}$$

$$C = C H \xrightarrow{O C H_{3}} C O O H$$

$$C H \circ C \longrightarrow C = C H \circ C + C H \circ C + C H \circ C H \circ$$

[0051]

【化32】

[0052]

$$C = C H - C H = C H$$

[0053]

【化34】

$$C = C H - C H = C H$$

$$i - Pr - C = C H - C H = C H$$

i-Pr : イソプロピル基

$$C = C H - C H = C C H$$

$$\bigcirc C = C H - \bigcirc - C H = C H$$

H, C
$$\longrightarrow$$
 C = C H \longrightarrow C H = C \longrightarrow C H,

[0054]

【化35】

特開平5-101884

68

$$C = C H - C H = C H$$

$$i-Pr$$

$$C = C H$$

$$C H s$$

$$C H S$$

$$C H S$$

l-Pr : イソプロピル基

$$C = C H - C H = C C H,$$

$$\bigcup_{H} C = C H - \bigcup_{H} C H = C H$$

$$H \cdot C - \bigcirc C = C H - \bigcirc C H \cdot C H \cdot$$

[0055]

【化36】

特開平5-101884

69

[0056]

[化37]

[0057]

【化38】

[0058]

【化39】

[0059]

【化40】

[0060]

【0061】などが挙げられる。さらに発光材料としては特願平2-248749号明細書及び特願平2-279304号明細書で示された以下の一般式(I) **

7 【化42】

X - Q - Y

(1)

【0063】(X及びYは、エレクトロルミネッセンス素子能を有する螢光化合物を示し、同一であっても異なってもよい。また、Qは共役系を切る二価基を表わす。】で表わされる化合物が挙げられる。一般式(I)におけるX及びYが意味する発光材料とは、種々のエネルギーで励起された場合に、可視光領域(400~700mm)の螢光を発する有機化合物である。本発明で用いる発光材料の中には、近紫外部(330~380n 40m)の光を吸収し、可視部の短波長領域(400~45

0 nm) に紫乃至青色の螢光を発する螢光増白剤も含まれても良い。上記Qは共役系を切る二価基であり、ここで共役とは、π電子の非極在性によるもので、共役二重結合あるいは不対電子または孤立電子対によるものも含む。具体的には、直鎖アルカンからH原子を1個ずつ除いた二価基、例えば、

[0064]

* [0062]

【化43】

[0065]

【0066】等を表わしている。このように共役系を切 る二価の基を用いる理由は、上記で示されるEL素子能 を有する発光材料XあるいはYを、単独で本発明の有機 50 として用いた場合に得られるEL発光色とが変わらぬよ

EL素子として用いた場合に得られるEL発光色と、一 般式(I)で表わされる化合物を本発明の有機EL素子 うにする為である。つまり、短波長化あるいは長波長化したりすることはないようにするためである。また、共役系を切る二価基で接続するとガラス転移温度(Tg)は、上昇することが確認でき、均一なピンホールフリーの微結晶あるいはアモルファス性薄膜が得られることが明らかにできた。更に、共役系を切る二価基で結合していることによりEL発光が長波長化することなく、また、合成あるいは精製が容易にできる長所を備えている。なお、EL素子能を有するとは、例えば化合物を蒸着法、スピンコート法、キャスト法、LB法などの公知 10の方法により薄膜化し、これを発光層として用いた場合に、電界印加時に陽極又は正孔注入輸送層より正孔を注*

*入することができ、かつ陰極又は電子注入輸送層より電子を注入することができる注入機能、注入した電荷(電子と正孔)を電界の力で移動させる輸送機能、電子と正孔の再結合の場を提供し、これを発光につなげる発光機能等を有していることである。X、Yの表わすEL案子能を有する螢光化合物を具体的に示せば、上に述べた各種発光材料として使用可能な有機化合物が挙げられる。前記一般式(I)で表わされる化合物の具体例としては、次に示すものを挙げることができる。

84

【0067】 【化45】

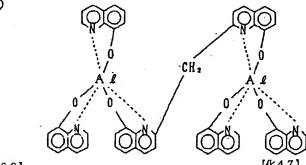
[0068]

50 【化46】

(4)
$$C = H C - C H = C$$
 $C = C H - C H = C$

(5)

(6)



[0069]

(8)
$$(8)$$

$$(8)$$

$$(8)$$

$$(8)$$

$$(9)$$

$$(19)$$

$$(19)$$

[0070]

(46)

(110)
$$CH_{1,0} \bigcirc C = CH_{1,0} - CH_{1,0} \bigcirc CH_{1,0} \bigcirc$$

[0071] 【化49]

20

92

91

[0072] [化50]

CH;0

30

(13)

$$\begin{array}{c} C_{1} \\ C_{2} \\ C_{3} \\ C_{4} \\ C_{5} \\ C_{5} \\ C_{7} \\$$

[0073]

[0074]

(21)

$$t-B u \longrightarrow C = C$$

$$t-B u \longrightarrow C = C$$

$$C = C$$

(22)

[0075]

$$\bigcirc\bigcirc\bigcirc C H = C H - \bigcirc\bigcirc C H = C H - \bigcirc\bigcirc\bigcirc C H,$$

$$H \downarrow C O$$

(25)

[0076]

【化54】

7)
$$B_{1} \longrightarrow C_{1} + C_{1} \longrightarrow C_{2} - (C_{1}, 1) - C_{2} \longrightarrow C_{1} = C \longrightarrow C_{2} - NH,$$

$$C_{1} \longrightarrow C_{1} \longrightarrow C_{1} \longrightarrow C_{2} \longrightarrow C_{1} \longrightarrow C_{2} \longrightarrow C_{1} \longrightarrow C_{2} \longrightarrow C_{1} \longrightarrow C_{2} \longrightarrow C_$$

[0077]

【化55】

【0078】上記発光層の形成方法としては、例えば蒸着法、スピンコート法、キャスト法、LB法などの公知の方法により薄膜化することにより形成することができるが、特に分子堆積膜であることがより好ましい。ここ 40で分子堆積膜とは、該化合物の気相状態から沈着され形成された薄膜や、該化合物の溶液状態又は液相状態から固体化され形成された膜のことであり、通常この分子堆積膜はLB法により形成された薄膜(分子累積膜)とは、凝集構造、高次構造の相異や、それに起因する機能的な相異により区分することができる。また、該発光層は、特開昭57-51781号公報などに開示されているように、樹脂などの結着剤と該化合物とを溶剤に溶かして溶液としたのち、これをスピンコート法などにより薄膜化し、形成することができる。このようにして形成50

(30)

された発光層の膜厚については特に制限はなく、適宜状況に応じて選ぶことができるが、通常5 nm~5 μmの範囲が好ましい。本発明で用いるEL素子における発光層は、電界印加時に、陽極又は正孔注入輸送層より正孔を注入することができ、かつ陰極又は電子注入輸送層より電子を注入することができる注入機能、注入した電荷(電子と正孔)を電界の力で移動させる輸送機能、電子と正孔の再結合の場を提供し、これを発光につなげる発光機能などを有している。なお、正孔の注入されやすさと、電子の注入されやすさには違いがあっても構わない。また、正孔と電子の移動度で表される輸送機能に大小があってもよいが、どちらか一方を移動することが好ましい。

【0079】次に、本発明で用いる有機EL素子の正孔

注入輸送材料については、前記の好ましい性質を有する ものであれば特に制限はなく、従来、光導伝材料におい て、正孔の電荷注入輸送材料として慣用されているもの やEL素子の正孔注入輸送層に使用される公知のものの 中から任意のものを選択して用いることができる。該電 荷輸送材としては、例えばトリアゾール誘導体(米国特 許第3,112,197 号明細書等参照), オキサジアゾール誘 導体 (米国特許第3,189,447 号明細書等参照), イミダ ソール誘導体(特公昭37-16096号公報等参 照), ポリアリールアルカン誘導体(米国特許第3,615, 402 号明細書, 同3,820,989 号明細書, 同3,542,544 号 明細書, 特公昭45-555号公報, 同51-1098 3号公報, 特開昭 51-93224号公報, 同 55-1 7105号公報, 同56-4148号公報, 同55-1 08667号公報,同55-156953号公報,同5 6-36656号公報等参照), ピラゾリン誘導体及び ビラゾロン誘導体 (米国特許第3,180,729 号明細書, 同 4,278,746 号明細書,特開昭55-88064号公報, 同55-88065号公報, 同49-105537号公 報,同55-51086号公報,同56-80051号 20 公報、同56-88141号公報、同57-45545 号公報, 同54-112637号公報, 同55-745 46号公報等参照), フェニレンジアミン誘導体(米国 特許第3,615,404 号明細書,特公昭51-10105号 公報, 同46-3712号公報, 同47-25336号 公報, 特開昭54-53435号公報, 同54-110 536号公報, 同54-119925号公報等参照), アリールアミン誘導体 (米国特許第3,567,450 号明細 書, 同3,180,703 号明細書, 同3,240,597 号明細書, 同 3,658,520 号明細書,同4,232,103 号明細書,同4,175, 961 号明細書,同4,012,376 号明細書,特公昭49-3 5702号公報, 同39-27577号公報, 特開昭5 5-144250号公報, 同56-119132号公 報, 同56-22437号公報, 西独特許第1,110,518 号明細書等参照)、アミノ置換カルコン誘導体(米国特 許第3,526,501 号明細書等参照),オキサゾール誘導体 (米国特許第3,257,203 号明細書などに記載のもの), スチリルアントラセン誘導体(特開昭56-46234 号公報等参照), フルオレノン誘導体(特開昭54-1 10837号公報等参照),ヒドラゾン誘導体(米国特 許第3,717,462 号明細書, 特開昭54-59143号公 報. 同55-52063号公報. 同55-52064号 公報, 同55-46760号公報, 同55-85495 号公報, 同57-11350号公報, 同57-1487 49号公報, 特開平2-311591号公報等参照), スチルペン誘導体(特開昭61-210363号公報, 同61-228451号公報。同61-14642号公 報,同61-72255号公報,同62-47646号 公報, 同62-36674号公報, 同62-10652

104

5号公報、同60-94462号公報、同60-174 749号公報、同60-175052号公報等参照)な どを挙げることができる。さらに、正孔注入輸送材料と しては、シラザン誘導体(米国特許第4950950号 明細書),ポリシラン系(特開平2-204996号公 報)、アニリン系共重合体(特開平2-282263号 公報)、また特願平1-211399号明細書で示され た導電性高分子オリゴマー、特にチオフェンオリゴマー などが挙げられる。

【0080】本発明においては、これらの化合物を正孔 注入輸送材料として用いることができるが、次に示すボ ルフィリン化合物(特開昭63~2956965号公報 などに記載のもの) 及び芳香族第三級アミン化合物及び スチリルアミン化合物 (米国特許第4,127,412 号明細 書, 特開昭53-27033号公報, 同54-5844 5号公報, 同54-149634号公報, 同54-64 299号公報,同55-79450号公報,同55-1 4.4250号公報。同56-119132号公報。同6 1-295558号公報, 同61-98353号公報, 同63-295695号公報等参照),特に該芳香族第 三級アミン化合物を用いることが好ましい。該ポルフィ リン化合物の代表例としては、ポルフィン、1、10. 15, 20-テトラフェニル-21H, 23H-ポルフ ィン銅(II)、1、10、15、20-テトラフェニル 21H, 23H-ポルフィン亜銅(II), 5, 10, 1 5, 20-テトラキス (ペンタフルオロフェニル) -2 1H. 23H-ポルフィン、シリコンフタロシアニンオ キシド、アルミニウムフタロシアニンクロリド、フタロ シアニン (無金属), ジリチウムフタロシアニン, 銅テ 30 トラメチルフタロシアニン、銅フタロシアニン、クロム フタロシアニン、亜鉛フタロシアニン、鉛フタロシアニ ン、チタニウムフタロシアニンオキシド、マグネシウム フタロシアニン、銅オクタメチルフタロシアニンなどが 挙げられる。また、該芳香族第三級アミン化合物及びス チリルアミン化合物の代表例としては、N, N, N', N'-テトラフェニル-4, 4'-ジアミノフェニル, N. N'-ジフェニルーN. N'-ジ(3-メチルフェ ニル) - 4, 4' -ジアミノピフェニル(TPDA), 2, 2-ビス (4-ジーp-トリルアミノフェニル) プ ロパン, 1, 1-ピス (4-ジーp-トリルアミノフェ ニル) シクロヘキサン, N, N, N', N'-テトラー pートリルー4, 4'ージアミノビフェニル, 1, 1ー ピス (4-ジーp-トリルアミノフェニル) -4-フェ ニルシクロヘキサン,ピス(4-ジメチルアミノー2-メチルフェニル) フェニルメタン, ピス(4-ジーp-トリルアミノフェニル)フェニルメタン, N, N'ージ フェニルーN、N'ージ(4-メトキシフェニル)ー 4. 4'-ジアミノピフェニル, N, N, N', N'-テトラフェニルー4, 4'ージアミノジフェニルエーテ 号公報,同62-30255号公報,同60-9344 50 ル,4,4'-ピス(ジフェニルアミノ)クオードリフ

エニル、N、N、N・トリ(p・トリル)アミン、4・ *の回(ジーp・トリルアミノ)・4'・ [4 (ジーp・トリ 成さルアミノ)スチリル)スチルベン、4・N、N・ジフェ 別をニルアミノー(2・ジフェニルビニル)ベンゼン、3・ おっぱ メトキシ・4'・N、N・ジフェニルアミノスチルベン 子をゼン、N・フェニルカルパゾールなどが挙げられる。また、正孔注入輸送材料あるいは発光材料として示した芳香族ジメチリディン系化合物も使用可能である。本発明で用いる正孔注入輸送層は、上記化合物を、例えば真空蒸着法、スピンコート法、キャスト法、LB法等の公知 10 は、の薄膜化法により製膜して形成することができる。正孔往入輸送層としての膜厚は、特に制限はないが、通常は 5 nm~5 μmである。この正孔注入輸送層は、これら*

【0082】などの二トロ置換フルオレノン誘導体、特 開昭57-149259号,同58-55450号,同 63-104061号公報等に記載されているアントラ 20 キノジメタン誘導体、Polymer Preprints, Japan Vol. 37, No.3 (1988),p.681 等に記載されている。

[0083] [化57]

【0084】などのジフェニルキノン誘導体、 【0085】

【化58]

【0086】などのチオピランジオキシド誘導体、 【0087】

【化59】

$$0 = \overset{\circ}{\overset{\circ}{\circ}} \overset{\circ}{\overset{\circ}{\circ}} = 0$$

【0088】等のナフタレンベリレン等複素環テトラカ て関示されているが、我々は検討の結果、ルボン酸無水物あるいはカルボジイミドが挙げられる。 注入輸送層を形成する材料として用いるこ J. J. APPI、Phys., 27, L 269(1988) 等に記載されて 50 とがわかった。特に以下のものが望ましい。

106

*の正孔注入輸送材料一種又は二種以上からなる一層で構成されてもよいし、あるいは、前配正孔注入輸送層とは別種の化合物からなる正孔注入輸送層を積層したものであってもよい。また、本発明で用いる有機EL素子の電子注入輸送層は、電子注入材料から成るものであって、陰極より注入された電子を発光層に伝達する機能を有している。このような電子注入材料について特に制限はなく、従来公知の化合物の中から任意のものを選択して用いることができる。該電子注入材料の好ましい例としては、

[0081] [化56]

いる。 【0089】 【化60】

【0090】で表わされる化合物、特開昭60-69657号、同61-143764号、同61-148159号公報等に記載されているフレオレニリデンメタン誘導体、特開昭61-225151号、同61-233750号公報等に記載されているアントラキノジメタン誘導体及びアントロン誘導体、Appl. Phys. Lett. 55(15)1489等に記載されているオキサジアゾール誘導体【0091】

40 【化61】

30

【0092】等を挙げることができる。特別昭59-194393号公報に記載されている一連の電子伝達性化合物。上記公報では該物質は発光層を形成する材料として開示されているが、我々は検討の結果、本発明の電子注入輸送層を形成する材料として用いることができることがかかった。特に以下のものが望ました。

[0093] 【化62】 t-Bu-

BBOT

【0094】8~キノリノール誘導体の金属錯体で具体 的には次に挙げる化合物、即ち、トリス(8-キノリノ ール) アルミニウム、トリス(5, 7-ジクロロー8-*10

*キノリノール) アルミニウム、トリス(5,7-ジプロ モー8-キノリノール) アルミニウム, トリス (2-メ チルー8-キノリノール) アルミニウム、ならびにアル ミニウム,インジウム以外のマグネシウム,銅,ガリウ ム、スズ、鉛の錯体等がある。メタルフリーあるいはメ タルフタロシアニン、またはそれらの末端がアルキル 基、スルホン酸基等で置換されているものとして、例え

108

[0095] 【化63】

ば以下のものがある。

【0096】また、発光材料として示したジスチリルピ ラジン誘導体も電子注入輸送材料として挙げられる。本 40 発明で用いる電子注入輸送層は、上記化合物を、例えば 真空蒸着法, スピンコート法, キャスト法, LB法等の 公知の薄膜化法により製膜して形成することができる。 電子注入輸送層としての膜厚は、特に制限はないが、通 常は5nm~5μmである。この電子注入輸送層は、こ れらの電子注入輸送材料1種又は2種以上からなる一層 で構成されてもよいし、あるいは、前記層とは別種の化 合物からなる電子注入輸送層を積層したものであっても よい。さらに無機物であるp型-Si、p型-SiCに

による電子注入輸送材料を電子注入輸送材料として用い ることができる。例えば、国際公開WO90/0599 8に開示されている無機半導体等が挙げられる。このE L素子における正極としては、仕事関数の大きい(4 e V以上)金属、合金、電気伝導性化合物及びこれらの混 合物を電極物質とするものが好ましく用いられる。この ような電極物質の具体例としてはAuなどの金属、Cu I, ITO, SnO2, ZnOなどの誘電性透明材料が挙 げられる。該正極は、これらの電極物質を蒸着やスパッ タリングなどの方法により、薄膜を形成させることによ り作製することができる。この電極より発光を取り出す よる正孔注入輸送材料、 $n 型 \alpha - S i$, $n 型 \alpha - S i C$ 50 場合には、透過率を10%より大きくすることが望まし

109 く、また、電極としてのシート抵抗は数百Ω/口以下が 好ましい。さらに膜厚は材料にもよるが、通常10nm ~1 µm、好ましくは10~200 nmの範囲で選ばれ る。一方、陰極としては、仕事関数の小さい(4 e V以 下) 金属, 合金, 電気伝導性化合物及びこれらの混合物 を電極物質とするものが用いられる。このような電極物 質の具体例としては、ナトリウム、ナトリウムーカリウ ム合金、マグネシウム、リチウム、マグネシウム/銅混 合物, A1/A1: O1, インジウムなどが挙げられる。 どの方法により、薄膜を形成させることにより、作製す ることができる。また、電極としてのシート抵抗は 数 百Ω/口以下が好ましく、膜厚は通常10~500n m, 好ましくは50~200nmの範囲で選ばれる。な お、このEL素子においては、該陽極又は陰極のいずれ か一方が透明又は半透明であることが、発光を透過する ため、発光の取出し効率がよく好都合である。次に、本 発明で用いるEL素子を作製する好適な例を説明する。 前記の陽極/正孔注入輸送層/発光層/陰極からなるE し素子の作製法について説明すると、まず適当な基板上 20 に、所望の電極物質、例えば陽極用物質からなる薄膜 を、1 μm以下、好ましくは10~200 nmの範囲の 膜厚になるように、蒸着やスパッタリングなどの方法に より形成させ、陽極を作製する。次に、この上に正孔注 入輸送材料からなる薄膜を形成し、正孔注入輸送層を設 ける。該正孔注入輸送材料の薄膜化の方法としては、前 記のごとくスピンコート法、キャスト法、蒸着法などが あるが、均質な膜が得られやすく、かつビンホールが生 成しにくいなどの点から、真空蒸着法が好ましい。該正 孔注入材料の薄膜化に、この蒸着法を採用する場合、そ 30 の蒸着条件は、使用する化合物の種類、分子堆積膜の目 的とする結晶構造、会合構造などにより異なるが、一般 にポート加熱温度50~450℃, 真空度10~5~10 -3 P a, 蒸着速度0.01~50 nm/sec, 基板温度-50~300℃,膜厚5nm~5μmの範囲で適宜選ぶ ことが望ましい。次にこの発光層の形成後、その上に負 極用物質からなる薄膜を、10~500 nm好ましくは 50~200nmの範囲の膜厚になるように、例えば蒸 着やスパッタリングなどの方法により形成させ、陰極を 設けることにより、所望のEL素子が得られる。なお、 このEL素子の作製においては、作製順序を逆にして、 陰極、発光層、正孔注入輸送層、陽極の順に作製するこ とも可能である。なお、発光層、正孔注入輸送層等は前 記の通り少なくとも一方が紫外線の照射をうけているも のとする。このようにして得られたEL素子に、直流電 圧を印加する場合には、正極を+、負極を-の極性とし て電圧5~40 V程度を印加すると、発光が観測でき る。また、逆の極性で電圧を印加しても電流は流れずに

発光は全く生じない。さらに、交流電圧を印加する場合

110

する。なお、印加する交流の波形は任意でよい。 [0097]

【実施例】次に本発明を、参考例、実施例及び比較例に よりさらに詳しく説明する。

参考例1

25mm×75mm×1.1mmのガラス基板上にITO を蒸着法にて100nmの厚さで製膜したもの(HOY A製)を透明支持基板とした。次いで、この透明支持基 板をイソプロピルアルコールで5分間超音波洗浄を行っ 該陰極は、これらの電極物質を蒸着やスパッタリングな 10 た後、純水で5分間洗浄し、さらにイソプロピルアルコ ールで5分間超音波洗浄を行った。この透明支持基板を 市販の蒸着装置(日本真空技術(株)製)の基板ホルダ ーに固定しモリプテン製の抵抗加熱ポートに正孔注入層 の材料として、N, N'ージフェニルーN, N'ーピス (3-メチルフェニル) - (1, 1'-ピフェニル) -4, 4'-ジアミン (TPDA) を200mg入れ、 また別のモリプデン製ポートに発光層の材料としてトリ ス(8-キノリノール)アルミニウム(Alg)を20 0 mg入れ、また別のモリブデン製ポートに正孔注入材 料(H2:BCzVBi)を200mg入れて真空槽を 1×10-1Paまで減圧した。その後、TPDA入りの 前記ポートを215~220℃まで加熱し、透明支持基 板を構成する I T O 膜上に 0.1~0.3 n m/秒の蒸着速 度でTPDAを堆積させ、膜厚60nmの正孔注入層を 製膜した。このときの基板温度は室温であった。次い で、これを真空槽より取り出すことなく、正孔注入層上 に、もう一つのボートよりAlgを発光層として60 n m積層蒸着した。このときのポート温度は265~27 3℃、蒸着速度は0.1~0.2 nm/秒、基板温度は室温 であった。次にモリプテン製の抵抗加熱ポートにマグネ シウムリポン1gを入れ、また別のタングステン製の抵 抗加熱フィラメントにインジウムを500mgを装着し た。その後、真空槽を2×10⁻¹Paまで減圧し、上記 ポートを500℃程度に加熱レマグネシウムを蒸着速度 1.7~2.8 nm/秒、同時にもう一方のポートも800 ℃程度に加熱しインジウムを蒸着速度0.03~0.08 n m/秒で蒸着した。このようにして、マグネシウムとイ ンジウムの混合金属電極を発光層上に150nm積層蒸 着し対向電極とした。この混合金属電極を陰極、ITO 電極を陽極として直流7Vを印加した結果、電流が20 mA/cm²程度流れ、緑色の均一光を得た。分光測定 の結果、発光輝度は950cd/m²であった。

【0098】参考例2

75mm×25mm×1mmのガラス基板上にITOを蒸着法 にて1000Aの厚さで製膜したものを下部電極を有す る基板とした(HOYA(株)製)。この下部電極上に 感光性ポリイミドコーテイング剤 (TORAY社製, U R3140)をスピンコートにて、スピンナー回転数4 000rpm で30秒間かけて塗布した。次いで、オーブ には、正極が+、負極が-の状態になったときのみ発光 50 ンにて80℃,60分間の乾燥(プリベーク)を行い、

発光パターンのフォトマスクを通して超高圧水銀灯(1 0 mW/cm²) にて8秒間、フォトマスクとプリペーク したポリイミドコーテイング面を密着させてコンタクト 露光を行った。この後現像液(TORAY社製、DV-140) に35~40秒間浸け、さらにイソプロパノー ル液に浸けてから15秒間超音波処理を行った。露光さ れた部分のポリイミドコーテイング剤は基板よりとれ て、層間絶縁膜であるポリイミドのパターニングが得ら れた。続いて、窒素ガス雰囲気下のオープン中で180 ℃にて30分、さらに300℃にて30分キュアして、 ガラス基板/ITO/層間絶縁膜を形成した。層間絶縁 膜の膜厚を触針膜厚計(Sloon社製,DEKTAK 3030) にて測定したところ、1.2μmであった。

[0099] 実施例1

参考例1にて得られた有機EL素子の混合金属電極上に 封止フィルム (スコッチテープ: 住友3 M社製, 膜厚1 30 μm) を手によって圧着した。但し、混合金属電極 の片端は開放させておいた。この封止された素子の電極 を、定規を用い手でカッターにより短冊状に封止フィル ム上から切断した(図7参照)。次いで、混合金属電極 20 された発光面で均一発光をした。 を陰極にし、ITO電極を陽極にして通電した。その結 果、短冊状に切断された部分が発光し(図7の斜線部 分)、パターン化されていることがわかった。この切断 された部分を光学顕微鏡で観察したところ、電極の切り 取られた部分がコントラストで確認された。その結果、 50μmの間でMg:In電極が分離していることがわ かった。また、直線 100μ mに対して、直線のずれは ±5μmであった。

【0100】実施例2

封止フィルムにチューコーフローテープ, AGF-10 30 0 (中興化成工業 (株) 社製, 膜厚130 μm) を用い た以外は、実施例1と同様にして有機EL素子を封止, バターン化した。次いで、実施例1と同様に通電した結 果、短冊状に切断された部分が発光し、パターン化され ていることがわかった。

【0101】 実施例3

発光面が5mm×8mmであること以外は、実施例1と 同様にして素子を作成した。封止フィルムとして、防湿 性高分子フィルムに市販の三フッ化ポリエチレンフィル ム (厚さ200μm) を用い、接着層にHM-645 40 (セメダイン社製, 軟化点106℃) を用いて、この防 湿性高分子フィルムに接着層をホットメルトし均一に塗 布したものを用いた。次いで、上記封止フィルムを加熱 ローラーを用いて素子上に熱圧着した。加熱ローラー は、115℃とし正孔注入材料であるTPDの融点を超 えないようにした。この封止された素子を、空気中で電 流2mA/cm² で維持させたところ初期輝度は、10 0 c d/m²であった。封止しない素子の輝度半減期は 8 0 時間であったが、上記封止された素子の輝度半減期 は440時間であった。

【0102】実施例4

封止フィルムとして、防湿性高分子フィルムに市販の三 フッ化ポリエチレン(厚さ200μm)にアクリル酸ビ 二ル共重合体からなる高吸水性樹脂を塗布し乾燥したも の(塗布膜厚20μm)を用いた以外は、実施例3と同 様にして索子を封止した。この封止された素子を、空気 中で電流2mA/cm² で維持させたところ初期輝度 は、105 c d/m² であった。封止しない素子の輝度 半減期は80時間であったが、上記封止された素子の輝 10 度半減期は600時間であった。

112

【0103】 実施例5

参考例2で得られた層間絶縁膜をを用いた以外は、実施 例4と同様にして素子を封止した。この封止された素子 を、空気中で電流2mA/cm²で維持させたところ初 期輝度は、110cd/m゚ であった。封止しない素子 の輝度半減期は100時間であったが、上記封止された 素子は1500時間後も35%の輝度を保っていた。ま た、この案子は、ダークスポット及びダークライン(す なわち無発光部分)を生じることなく層間絶縁膜で規定

[0104] 実施例6

接着層にHM-408(セメダイン社製、軟化点76 ℃)を用いたこと以外は、実施例5と同様にして素子を 封止した。 この封止された素子を、空気中で電流2mA /cm² で維持させたところ初期輝度は、95cd/m 2 であった。封止しない素子の輝度半減期は100時間 であったが、上記封止された素子の輝度半減期は400 時間であった。

【0105】実施例7

封止フィルムにチューコーフローテープ,AUE-11 2 (中興化成工業 (株) 社製, 膜厚 2 5 0 μm) を用い た以外は、実施例5と同様にして素子を封止した。この 封止された素子を、空気中で電流2mA/cm²で維持 させたところ初期輝度は、110cd/m² であった。 封止しない素子の輝度半減期は100時間であったが、 上記封止された素子の輝度半減期は210時間であっ た。

【0106】実施例8

実施例1と同様にパターン化した後、短冊状発光面以外 の封止フィルム及び電極を剥離した。次いで、混合金属 電極を陰極にし、ITO電極を陽極にして通電した。そ の結果、短冊状に切断された部分が発光し、パターン化 されていることがわかった。

【0107】比較例1

封止フィルムとして、防湿性高分子フィルムに市販の三 フッ化ポリエチレン (厚さ200μm) にナイロン6フ ィルム(厚さ50μm)からなる吸水性樹脂を重ね加熱 ローラーで熱圧着した実施例3と同様にして素子を封止 した。加熱ローラーは、170℃であった。この封止さ 50 れた素子を、空気中で通電させたところ、電流が以上に

(2 m A / c m²) 流れ、短絡していることがわかった。その後、素子は短絡箇所が融解して破壊された。

【0108】比較例2

有機EL素子を封止しなかった以外は、実施例3と同様にして素子を作成した。この封止しない素子を、空気中で電流2mA/cm²で維持させたところ初期輝度は、110cd/m²であった。封止しない素子の輝度半減期は30時間であったが、その後急激に劣化し無発光部分が増加して、100時間後に破壊された。

[0109]

【発明の効果】以上の如く、本発明によれば、機械的強度が高く、熱,有機溶媒,水分,酸素等に強く、さらに、素子寿命が長い有機EL素子を作成することが可能である。また、有機EL素子の発光面を容易にパターン化することも可能である。従って、本発明は、発光材料及び表示素子の効率良い製造方法として、様々な工業分野において利用することができる。

【図面の簡単な説明】

【図1】本発明に用いる封止フィルムの一例を示す構成 図

【図2】本発明の封止方法の一例を示す説明図

【図3】本発明の方法に用いる有機EL素子のエッジ部 分を指摘した図 114

【図4】本発明の方法に用いる有機EL案子の層間絶縁 膜を指摘した図

【図5】本発明のパターン化方法の一例を示す説明図

【図6】本発明のバターン化方法の具体例を示す図

【図7】 本発明の実施例1のパターン化を示す図 【符号の説明】

- 1 接着層
- 2 防湿性高分子フィルム
- 3 封止フィルム
- 10 4 圧着ローラー
 - 5 有機EL層
 - 6 基板
 - 7 上部電極
 - 8 エッジ
 - 9 層間絶縁膜
 - 10 下部電極
 - 11 カッター
 - 12 発光部分
 - 13 発光面(発光層形成部分)
 - 0 14 切断軌跡
 - 15 未封止上部電極
 - 16 矢印
 - 17 未封止下部電極

